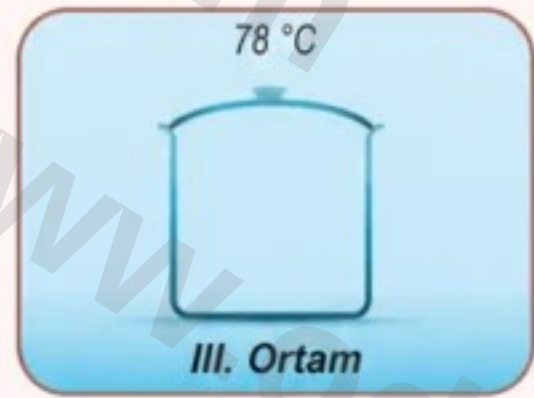
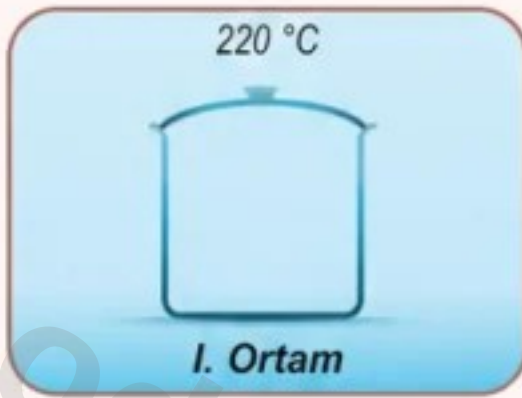


Bir etkinlikte kullanılmak üzere K, L ve M maddeleri ile sıcaklıkları farklı olan I, II ve III ortamları hazırlanıyor. Maddelerin erime, kaynama noktaları ve ortamların sıcaklıkları aşağıda verilmiştir (Ortam sıcaklıkları sabittir.).

Madde	Erime Noktası (°C)	Kaynama Noktası (°C)
K	0	100
L	-39	357
M	79	218



1. Buna göre aşağıdaki durumlardan hangisi etkinlikte gözlemlenemez?

- A) L maddesi II. ortamda sıvı hâldedir.
 B) K maddesi I. ortamda gaz hâldedir.
 C) M maddesi II. ortamda sıvı hâldedir.
 D) K maddesi II. ortamda katı hâldedir.

K: 0 – 100 °C arası sıvı

L: -39 – 357 °C arası sıvı

M: 79 – 218 °C arası sıvı

- A) II. ortam 150 °C → $-39 < 150 < 357$ → L sıvı (mümkün) ✓
 B) I. ortam 220 °C → $220 > 100$ → K gaz (mümkün) ✓
 C) II. ortam 150 °C → $79 < 150 < 218$ → M sıvı (mümkün) ✓
 D) II. ortam 150 °C → K'nin erime noktası 0 °C.
 $150 > 0$ → K katı olamaz (imkânsız) ✗

Cevap: D

2. L ve M maddelerinin her ikisinin de sıvı hâlde bulunduğu ortam aşağıdakilerden hangileridir?

A) Yalnız I

220 °C →
M buhar ($220 > 218$)
olamaz.

B) Yalnız II

150 °C →
L sıvı, M sıvı
olur. ✓

C) I ve II

I. ortamda
M buhar olur.
olamaz.

D) I ve III

III. ortamda L katı
olur ($78 > -39$).
olamaz.

Cevap: B



Ölçme ve değerlendirme uygulaması karekodda yer almaktadır.



Bir öğrencinin konuyla ilgili bakış açısını yansıtan bilim güncesi karekodda yer almaktadır.